Erteilt auf Grund des Ersten Überleitungsgesetzes vom 8. Juli 1949 (WiGBL S. 175)

BUNDESREPUBLIK DEUTSCHLAND



AUSGEGEBEN AM
1. DEZEMBER 1955

(2)

DEUTSCHES PATENTAMT

PATENTSCHRIFT

Nr. 936 063 KLASSE 39c GRUPPE 25 or

W 6274 IV c/39c

Dr. Eduard Bergmeister, Burghausen (Obb.), und Dr. Josef Heckmaier, Burghausen (Obb.) sind als Erfinder genannt worden

Wacker-Chemie G. m. b. H., München

Verfahren zur Herstellung wasserfester Erzeugnisse mittels Emulsionspolymerisation organischer Vinylester

Patentiert im Gebiet der Bundesrepublik Deutschland vom 18. Juli 1951 an Patentanmeldung bekanntgemacht am 4. Dezember 1952 Patenterteilung bekanntgemacht am 3. November 1955

Verwendet man bei der Emulsionspolymerisation von Vinylacetat oder anderen organischen Vinylestern in üblicher Weise Polyvinylalkohol oder partiell veresterte Polyvinylalkohole als Emulsgator und Wasserstoffsuperoxyd als Katalysator, so erhält man zwar sehr stabile hochviskose Emulsionen des polymeren Harzes, jedoch ist ein daraus bei gewöhnlicher Temperatur hergestellter Film reemulgierbar. Diese Wasserempfindlichkeit ist für Anstriche im Freien, bei Fußbodenspachtelmassen usw. ein großer Nachteil.

Es sind sehr viele Verfahren bekannt, um den Polyvinylalkohol mehr oder weniger wasserunlöslich zu machen. Meist wird dabei eine Blockierung der hydrophilen Hydroxylgruppen angestrebt. Verwendet man aber Polyvinylalkohol oder seine wasserlöslichen Derivate als Emulgator, so kann die Hydrophobierung der Hydroxylgruppen erst nach Herstellung der Emulsion erfolgen, da bei einer vorausgehenden Behandlung die Emulgierwirkung verlorenginge. Es ist bekannt, daß man eine nach vorstehendem Verfahren hergestellte Polyvinylesteremulsion mit Mitteln nachbehandelt, durch welche die Hydroxylgruppen des Emulgators in hydrophobe Gruppen übergeführt werden, z. B. durch Acetalisierung. Dieses Verfahren und viele ähnliche sind aber mit einer Nachbehandlung der Emulsion und somit mit einem zweiten Arbeitsgang verbunden.

Es wurde nun gefunden, daß die Acetalisierung 30 in einfacher, schonender und stets reproduzierbarer Weise bereits während der Polymerisation des Vinylesters durchgeführt werden kann, wenn man einen Aldehyd in geringer Menge zugibt und dafür

sorgt, daß genügend Säure als Acetalisierungskatalysator vorhanden ist. Geeignet sind alle aliphatischen Aldehyde mit 2 und mehr Kohlenstoffatomen, besonders Acetaldehyd und Propion-5 aldehyd, in einer Menge von 1 bis 40%, vorzugsweise 5 bis 15%, des als Emulgator verwendeten Polyvinylalkohols. Die benötigte Acidität kann man auf verschiedene Weise einstellen. Es können organische Säuren, wie Ameisensäure, Essigsäure 10 u. dgl., anorganische Säuren oder deren saure Salze, wie Schwefelsäure, Kaliumbisulfat, Natriumbisulfit u. dgl. in solcher Menge verwendet werden, daß eine Acidität von pH 2,5 bis 4,2, vorzugsweise 3,5 bis 4,2, erreicht wird. Als besonders 15 vorteilhaft hat es sich erwiesen, wenn die Bedingungen so gewählt werden, daß die Säure erst während der Polymerisation gebildet wird. Man kann dies dadurch erreichen, daß man als Katalysatoren Salze starker Peroxysäuren, wie Ammonium- oder Kaliumpersulfat, verwendet, die dann beim Zerfall während der Polymerisation genügend Hydrogensulfationen für eine gleichmäßige und schonende Acetalisierung des Polyvinylalkohols liefern. Die so erhaltenen dicksahnigen, 25 stabilen Emulsionen, die eine Teilchengröße von 0,5 μ und darunter besitzen, trocknen zu wasserfesten Produkten. Wird ein daraus hergestellter, bei Zimmertemperatur getrockneter Film in Wasser gestellt, so läßt er sich nach etwa einstündiger Wässerung durch Reiben nicht mehr emulgieren. Die Wasserbeständigkeit bleibt auch bei wochenlanger Wässerung erhalten. Die geringe Wasser-aufnahme bei der Wässerung kann durch Zusatz der üblichen Weichmacher, wie Dibutylphthalat, 35 noch niedriger gehalten werden. Diese Wasserunempfindlichkeit der aus den neuen Emulsionen erhaltenen Produkte, die auch in alkalischem Medium erhalten bleibt, stellt einen großen Fortschritt gegenüber den aus den bisher bekannten 40 Polyvinylacetat-Emulsionen erhältlichen Erzeugnissen dar.

Die Emulsionen sind mit allen für Polyvinylacetat üblichen Weichmachern und Füllstoffen, auch alkalischen, verträglich.

Beispiel I

6 Teile partiell acetylierter Polyvinylalkohol werden in 100 Teilen Wasser gelöst. Nach Zugabe von 0,33 Teilen Propionaldehyd, 0,05 Teilen

Kaliumbisulfat und 1,3 Teilen Wasserstoffsuperoxyd (20%)ig) wird auf 64° erwärmt und durch kontinuierlichen Zulauf von 100 Teilen Vinylacetat die Polymerisation in bekannter Weise durchgeführt. Die erhaltene stabile, sahnige Emulsion mit 50% Festkörpergehalt hat einen pH-Wert von 3,6; das Harz hat einen K-Wert (nach Fikentscher) von 58. Der erhaltene Film ist glasklar und wasserfest.

Beispiel 2

6 Teile Polyvinylalkohol werden in 100 Teilen Wasser gelöst; nach Zugabe von 0,33 Teilen Propionaldehyd und 0,2 Teilen Ammoniumpersulfat wird auf 60° erwärmt und durch kontinuierliche Zugabe einer Mischung von 80 Teilen Vinylacetat und 20 Teilen Vinylbutyrat in bekannter Weise polymerisiert. Man erhält eine sehr hochviskose stabile Emulsion von ph 4 mit 50% Festkörpergehalt (K-Wert des Harzes 43), deren Film völlig klar und wasserfest ist. Die Wasserfestigkeit geht 70 auch in alkalischem Medium nicht verloren.

PATENTANSPRÜCHE:

1. Verfahren zur Herstellung wasserfester Erzeugnisse mittels Emulsionspolymerisation 75 organischer Vinylester zu Polyvinylestern oder Mischpolymerisaten von Polyvinylestern in Gegenwart von Wasser und unter Anwendung von Polyvinylalkohol oder partiell verestertem Polyvinylalkohol als Emulgator, dadurch ge- 80 kennzeichnet, daß man den Emulgator durch Zusatz geringer Mengen eines aliphatischen Aldehyds mit 2 und mehr Kohlenstoffatomen, vorzugsweise 5 bis 15% des Emulgators an Acet- oder Propionaldehyd, und geringer Mengen Säure oder saurer Salze, so daß eine Acidität von pH 2,5 bis 4,2, bevorzugt 3,5 bis 4,2, erreicht wird, während der Polymenisation teilweise acetalisiert.

2. Verfahren nach Anspruch I, dadurch ge- 90 kennzeichnet, daß die Säure bzw. das saure Salz erst im Verlauf der Polymerisation gebildet wird.

95

Angezogene Druckschriften: USA.-Patentschrift Nr. 2388 602; Kainer, Polyvinylalkohole, 1949, S. 63 bis 80, 146, 150, 165.